

## СД-2

## рН ХРОМИЯ 1,3,4-ОКСАДИАЗОЛОВ

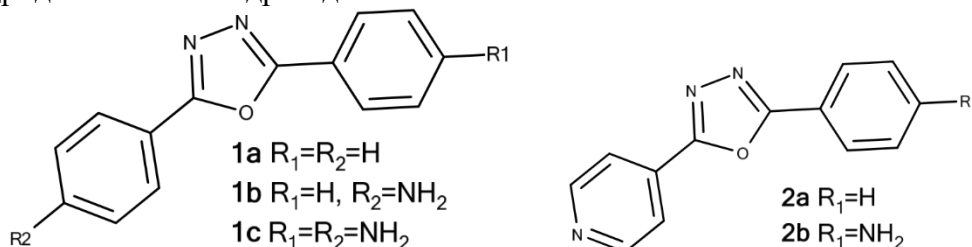
**Н. В. Словеснова<sup>1,2</sup>, И. С. Ковалев<sup>1</sup>, Д. С. Копчук<sup>1,3</sup>, Г. В. Зырянов<sup>1,3</sup>,  
О. Н. Чупахин<sup>1,3</sup>, А. Ю. Петров<sup>2</sup>**

<sup>1</sup>Уральский федеральный университет им. первого Президента России Б. Н. Ельцина, 620002, Россия, г. Екатеринбург, ул. Мира, 19;

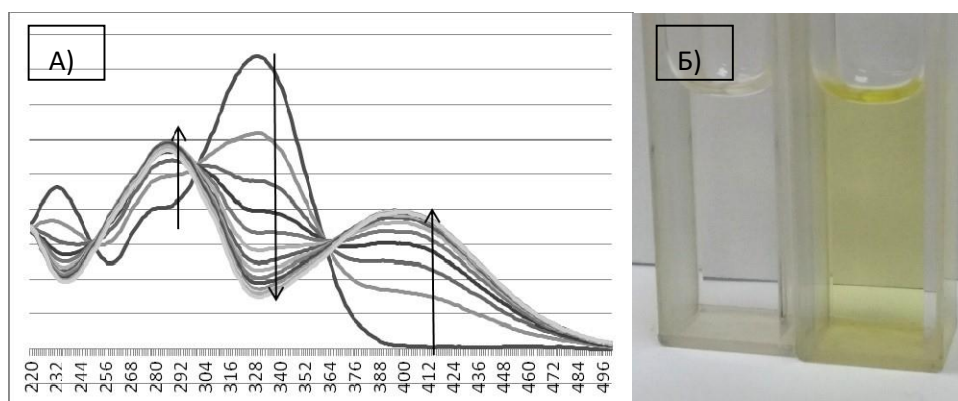
<sup>2</sup>Уральский государственный медицинский университет, 620028, Российская Федерация, Свердловская обл., г. Екатеринбург, ул. Репина, 3. E-mail: saarge@mail.ru

<sup>3</sup>Институт органического синтеза им. И. Я. Постовского, УрО РАН, 620990, Россия, Екатеринбург, ул. С. Ковалевской/Академическая, 20/22

В литературе описано получение 1,3,4-оксадиазолов с использованием ароматических хлорангидридов кислот и гидразидов<sup>1</sup>.



Несмотря на описание синтеза, основные свойства данных соединений не изучались. Поэтому нами было проведено спектрофотометрическое титрование трифторуксусной кислотой (в видимой и УФ-области) растворов веществ **1-2** в ацетонитриле. Вещество **1a** не имело изменений в спектре адсорбции. Соединения **1b,c** и **2a** показали появление двух новых полос поглощения. Наибольший батохромный сдвиг происходил для соединения **2b** – появлялись две полосы поглощения (при 281 нм и при 390 нм (Рис. 1)).



**Рисунок 1.** Результаты титрования вещества **2b**. А) Изменение спектра поглощения при титровании трифторуксусной кислотой в ацетонитриле. Б) Изменение окраски раствора в ацетонитриле (слева) после добавления избытка трифторуксусной кислоты (справа)

**Библиографический список**

1. Shah P. et al. Synthesis of C-2 and C-3 substituted quinolines and their evaluation as anti-HIV-1 agents //Bioorganic chemistry. – 2018. – Vol. 80. – P. 591-601.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФ, проект № 19-73-10144.